

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2004-244619

(43)Date of publication of application : 02.09.2004

(51)Int.Cl. C08G 75/02

(21)Application number : 2003-435562

(71)Applicant : KUREHA CHEM IND CO LTD

(22)Date of filing : 26.12.2003

(72)Inventor : KAWAMA HIROHITO
MATSUZAKI MITSUHIRO
MIYAHARA MICHIHISA
SUZUKI KOICHI
SATO HIROYUKI

(30)Priority

Priority number : 2003011760 Priority date : 21.01.2003 Priority country : JP

(54) POLYARYLENE SULFIDE AND PROCESS FOR PRODUCING THE SAME

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To stably produce high purity polyarylene sulfide in high yield by using sulfur source containing alkali metal hydrosulfide.

SOLUTION: A mixture which comprises an organic amide solvent and the sulfur source comprising an alkali metal hydrosulfide and optionally contains part of the whole alkali metal hydroxide to be introduced is heated to conduct a dehydration step. The mixture remaining in the system after the dehydration step is mixed with a dihaloaromatic compound. The resultant mixture is heated to polymerize it and, simultaneously therewith, an alkali metal hydroxide is continuously or portion-wise added to the polymerization reaction mixture to regulate the pH of the polymerization reaction mixture to 7 to 12.5 throughout the period of from the initiation to the termination of the polymerization. The polyarylene sulfide has a nitrogen content of 800 ppm or lower.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2004-244619
(P2004-244619A)

(43) 公開日 平成16年9月2日(2004.9.2)

(51) Int.Cl.⁷
C08G 75/02F 1
C08G 75/02テーマコード(参考)
4 J 0 3 0

審査請求 未請求 請求項の数 12 O L (全 24 頁)

(21) 出願番号 特願2003-435562 (P2003-435562)
 (22) 出願日 平成15年12月26日 (2003.12.26)
 (31) 優先権主張番号 特願2003-11760 (P2003-11760)
 (32) 優先日 平成15年1月21日 (2003.1.21)
 (33) 優先権主張国 日本国 (JP)

(71) 出願人 000001100
 呉羽化学工業株式会社
 東京都中央区日本橋堀留町1丁目9番11
 号
 (74) 代理人 100093528
 弁理士 西川 繁明
 (72) 発明者 河間 博仁
 福島県いわき市錦町落合16 呉羽化学工
 業株式会社錦総合研究所内
 松崎 光浩
 福島県いわき市錦町落合16 呉羽化学工
 業株式会社錦工場内
 (72) 発明者 宮原 道寿
 福島県いわき市錦町落合16 呉羽化学工
 業株式会社錦総合研究所内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】ポリアリーレンスルフィド及びその製造方法

(57) 【要約】

【課題】アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源を使用し、高純度のポリアリーレンスルフィドを安定的かつ高収率で製造すること。

【解決手段】有機アミド溶媒、アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源、及び必要に応じてアルカリ金属水酸化物の全仕込み量の一部を含有する混合物を加熱して脱水工程を行う。脱水工程後の系内に残存する混合物とジハロ芳香族化合物とを混合し、加熱して重合反応させると共に、重合反応混合物中にアルカリ金属水酸化物を連続的にまたは分割して添加し、重合反応の開始から終了に至るまでの間、重合反応混合物のpHを7~12.5の範囲内に制御する。本発明のポリアリーレンスルフィドは、窒素含有量が800ppm以下である。

【選択図】なし

【特許請求の範囲】

【請求項 1】

有機アミド溶媒中で、硫黄源とジハロ芳香族化合物とをアルカリ金属水酸化物の存在下に重合させるポリアリーレンスルフィドの製造方法において、

(1) 反応槽内に、有機アミド溶媒、アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源、及び必要に応じてアルカリ金属水酸化物の全仕込み量の一部を仕込み、これらを含有する混合物を加熱して、該混合物を含有する系内から水を含む留出物の少なくとも一部を系外に排出する脱水工程、並びに

(2) 脱水工程後の系内に残存する混合物とジハロ芳香族化合物とを混合し、これらを含む重合反応混合物を加熱して、硫黄源(以下、「有効硫黄源」という)とジハロ芳香族化合物とを重合反応させると共に、重合反応混合物中にアルカリ金属水酸化物を連続的にまたは分割して添加し、重合反応の開始から終了に至るまでの間、重合反応混合物のpHを7～12.5の範囲内に制御する重合工程

を含むことを特徴とするポリアリーレンスルフィドの製造方法。

10

【請求項 2】

脱水工程において、アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源として、アルカリ金属水硫化物またはアルカリ金属水硫化物51モル%以上とアルカリ金属硫化物49モル%以下の混合物を仕込む請求項1記載の製造方法。

【請求項 3】

重合工程において、下記式(I)

20

$$0 \leq y - x < 1.1 \quad (I)$$

[式中、 $y = \Sigma OH / \text{有効S}$ (ΣOH は、脱水工程で仕込んだ硫黄源中に含まれるアルカリ金属硫化物のモル量、脱水工程で添加したアルカリ金属水酸化物のモル量、脱水工程で系外に揮散した硫化水素のモル量、及び重合工程で連続的にまたは分割して添加するアルカリ金属水酸化物のモル量の積算モル量であり、有効Sは、脱水工程後の系内に残存する混合物中に含まれる有効硫黄源のモル量である。) であり、 x は、ジハロ芳香族化合物の消費率 = (重合工程で消費したジハロ芳香族化合物のモル量) / (仕込みジハロ芳香族化合物のモル量) である。]

を満足するように、重合反応混合物中にアルカリ金属水酸化物を連続的にまたは分割して添加することにより、重合反応の開始から終了に至るまでの間、重合反応混合物のpHを7～12.5の範囲内に制御する請求項1または2記載の製造方法。

30

【請求項 4】

重合工程において、

(A) 重合反応混合物を、有効硫黄源1モル当たり0.0～2.0モルの水の存在下に、170～270℃に加熱して重合反応を行い、ジハロ芳香族化合物の転化率50～98%でプレポリマーを生成させる工程1、及び

(B) 有効硫黄源1モル当たり2.0～10モルの水が存在する状態となるように重合反応混合物中の水量を調整すると共に、245～290℃に加熱して、重合反応を継続する工程2

を含む少なくとも2段階の重合工程により重合反応を行う請求項1乃至3のいずれか1項に記載の製造方法。

40

【請求項 5】

脱水工程において、前記混合物を100～250℃の温度に加熱して、該混合物を含有する系内から水を含む留出物の少なくとも一部を系外に排出する請求項1記載の製造方法。

【請求項 6】

重合工程において、有効硫黄源1モルに対するジハロ芳香族化合物の仕込み量が0.9～1.50モルの範囲内となるように、ジハロ芳香族化合物を混合する請求項1乃至5のいずれか1項に記載の製造方法。

【請求項 7】

50

脱水工程及び重合工程において、有効硫黄源 1 モルに対するアルカリ金属水酸化物の全仕込み量を、 ΣOH 値（すなわち、脱水工程で仕込んだ硫黄源中に含まれるアルカリ金属硫化物のモル量、脱水工程で添加したアルカリ金属水酸化物のモル量、脱水工程で系外に揮散した硫化水素のモル量、及び重合工程で連続的にまたは分割して添加するアルカリ金属水酸化物のモル量の積算モル量）が 1.0 ~ 1.1 モルの範囲内となるように、その添加量を調整する請求項 1 乃至 6 のいずれか 1 項に記載の製造方法。

【請求項 8】

有機アミド溶媒中で重合させて得られたポリアリーレンスルフィドであって、窒素の含有量が 800 ppm 以下であることを特徴とするポリアリーレンスルフィド。

10

【請求項 9】

溶融粘度測定前にレジン pH を 6.0 以下に調整し、温度 310°C、剪断速度 1216 sec⁻¹ で測定したポリアリーレンスルフィドの溶融粘度が 140 ~ 300 Pa · s の範囲において、窒素の含有量が下記式 (II-1)

$$Y < -1.5X + 800 \quad (\text{II-1})$$

[式中、Y は、樹脂中の窒素の含有量 (ppm) であり、X は、ポリアリーレンスルフィドの溶融粘度 (Pa · s) である。]

を満足し、溶融粘度が 300 Pa · s を越える場合には、下記式 (II-2)

$$Y < 350 \quad (\text{II-2})$$

[式中、Y は、樹脂中の窒素の含有量 (ppm) である。]

を満足する請求項 8 記載のポリアリーレンスルフィド。

20

【請求項 10】

レジン pH を 6.0 以下に調整したポリアリーレンスルフィドの溶融粘度 (温度 310°C、剪断速度 1216 sec⁻¹ で測定) MVL と、レジン pH を 8.0 以上に調整した同じポリアリーレンスルフィドの溶融粘度 (温度 310°C、剪断速度 1216 sec⁻¹ で測定) MVH との比 MVL / MVH が 0.7 ~ 1.0 の範囲にあることを特徴とするポリアリーレンスルフィド。

【請求項 11】

有機アミド溶媒中で重合させて得られたポリアリーレンスルフィドであって、窒素の含有量が 800 ppm 以下であり、かつ、レジン pH を 6.0 以下に調整したポリアリーレンスルフィドの溶融粘度 (温度 310°C、剪断速度 1216 sec⁻¹ で測定) MVL と、レジン pH を 8.0 以上に調整した同じポリアリーレンスルフィドの溶融粘度 (温度 310°C、剪断速度 1216 sec⁻¹ で測定) MVH との比 MVL / MVH が 0.7 ~ 1.0 の範囲にあることを特徴とするポリアリーレンスルフィド。

30

【請求項 12】

溶融粘度測定前にレジン pH を 6.0 以下に調製し、温度 310°C、剪断速度 1216 sec⁻¹ で測定したポリアリーレンスルフィドの溶融粘度が 140 ~ 300 Pa · s の範囲において、窒素の含有量が下記式 (II-1)

$$Y < -1.5X + 800 \quad (\text{II-1})$$

[式中、Y は、樹脂中の窒素の含有量 (ppm) であり、X は、ポリアリーレンスルフィドの溶融粘度 (Pa · s) である。]

40

を満足し、溶融粘度が 300 Pa · s を越える場合には、下記式 (II-2)

$$Y < 350 \quad (\text{II-2})$$

[式中、Y は、樹脂中の窒素の含有量 (ppm) である。]

を満足する請求項 11 記載のポリアリーレンスルフィド。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、有機アミド溶媒中で硫黄源とジハロ芳香族化合物とを重合反応させるポリアリーレンスルフィドの製造方法に関し、さらに詳しくは、アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源とアルカリ金属水酸化物とを組み合わせて使用し、重合反応中の副反応や分解反応

50

を抑制することにより、高純度のポリアリーレンスルフィドを安定的かつ高収率で製造する方法に関する。また、本発明は、高純度のポリアリーレンスルフィドに関する。

【0002】

本発明の製造方法により得られたポリアリーレンスルフィドは、溶融加工時にガス発生の原因となる低沸点不純物の含有量が顕著に低減され、高性能、高品質の成形加工品の提供を可能とするものである。本発明のポリアリーレンスルフィドは、有機アミド溶媒の分解と副反応に起因する窒素含有量が極めて低い。そのため、本発明のポリアリーレンスルフィドは、重合後の洗浄処理の違いなどに伴う溶融粘度の変動が少なく、安定した溶融粘度にすることができる。

10

【背景技術】

【0003】

ポリフェニレンスルフィド（以下、「PPS」と略記）に代表されるポリアリーレンスルフィド（以下、「PAS」と略記）は、耐熱性、耐薬品性、難燃性、機械的強度、電気特性、寸法安定性などに優れたエンジニアリングプラスチックである。PASは、押出成形、射出成形、圧縮成形などの一般的溶融加工法により、各種成形品、フィルム、シート、繊維等に成形可能であるため、電気・電子機器、自動車機器等の広範な分野において汎用されている。

【0004】

PASの代表的な製造方法としては、N-メチル-2-ピロリドンなどの有機アミド溶媒中で、硫黄源とジハロ芳香族化合物とを反応させる方法が知られている。硫黄源の原料としてアルカリ金属水硫化物を使用し、アルカリ金属水酸化物と組み合わせて使用する方法が知られている。しかし、この方法では、重合反応中にアルカリ金属水酸化物を高濃度で使用するため、有機アミド溶媒がアルカリ金属水酸化物によって分解され易く、しかも分解生成物が副反応の原因となる。例えば、N-メチル-2-ピロリドンを有機アミド溶媒として使用すると、高濃度のアルカリ金属水酸化物によって分解され、メチルアミノアルキルカルボン酸塩が生成し、これが副反応を引き起こす。有機アミド溶媒の分解生成物が生成すると、該分解生成物による副反応を制御することは難しい。

20

【0005】

従来、脂環式アミド化合物がアルカリ金属水酸化物により分解されて、加水分解した構造の化合物を生成することを利用して、末端に官能基を導入したPASを製造する方法が提案されている（例えば、特許文献1及び2参照。）。特許文献1には、ポリハロ芳香族化合物、脂環式アミド化合物、及びアルカリ金属水酸化物を水の存在下で反応させて、脂環式アミド化合物を加水分解させ、次いで、スルフィド化剤（すなわち、アルカリ金属水硫化物及び／またはアルカリ金属硫化物）を系内に加えて重合させるPASの製造方法が記載されている。特許文献1には、その製造方法により、脂環式アミド化合物が加水分解した構造のカルボキシアルキルアミノ基を含有するPASが得られたことが記載されている。

30

【0006】

しかし、この方法によれば、PASの末端に官能基を導入することができるものの、副反応が起こり易く、しかも生成PAS中の低沸点不純物の含有量が多くなる。その結果、上記方法で得られたPASを溶融加工すると、多量のガスが発生して、溶融加工装置の排気ラインを閉塞させたり、成形品に空孔が生じ易くなる。成形品に空孔が生じると、その物性と表面特性が悪化する。

40

【0007】

上記の傾向は、前記特許文献に記載の製造方法だけではなく、硫黄源としてアルカリ金属水硫化物を使用し、かつ、高溶融粘度のPASを得るために、アルカリ金属水酸化物をアルカリ金属水硫化物より過剰のモル比で使用する場合に、一般的に観察することができる。他方、アルカリ金属水酸化物をアルカリ金属水硫化物より小さなモル比で使用すると、重合反応系が不安定となって、分解反応が進行し易くなる。いずれにしても、従来の製造方法では、重合反応中にアルカリ金属水硫化物に対するアルカリ金属水酸化物のモル比

50

を過大にして重合反応を行っており、副反応が進行し易くなり、高純度のPASを高収率で製造することが困難であった。

【0008】

さらに、具体例を挙げると、従来、有機アミド溶媒中で、アルカリ金属水硫化物、アルカリ金属水酸化物、及びポリハロ芳香族化合物を2工程で反応させるPASの製造方法が提案されている（例えば、特許文献3及び4参照。）。特許文献3には、アルカリ金属水酸化物の使用量は、アルカリ金属水硫化物1モルに対して0.7～1.3モル、好ましくは0.9～1.1モルの範囲であることが記載されている。特許文献3の実施例には、水硫化ナトリウム1モルに対して0.92モルの水酸化ナトリウムを一度に混合して使用した実験例が示されている。特許文献4にも、同様の技術的事項が開示されている。しかし、これらの方法では、分解反応や副反応を抑制しつつ、重合反応を効率的に進行させることが難しい。

10

【0009】

従来、水酸化アルカリ金属：硫化水素アルカリ金属のモル比を0.80：1～0.98：1に調整して、1工程で重合するポリ（p-フェニルスルフィド）の製造方法が提案されている（例えば、特許文献5参照。）。しかし、この方法では、硫化水素アルカリ金属（すなわち、アルカリ金属水硫化物）に対する水酸化アルカリ金属（すなわち、アルカリ金属水酸化物）の比率が小さすぎるため、分解反応が起こり易く、重合反応を安定して実施することが困難である。

20

【0010】

アルカリ金属水硫化物1モルに対して、アルカリ金属水酸化物を1モル以下となる割合で用いて、1工程で重合反応を行うPASの製造方法が提案されている（例えば、特許文献6参照。）。また、水硫化アルカリとアルカリ金属水酸化物を用いて、各成分のモル比を特定した1工程でのPASの製造方法が提案されている（例えば、特許文献7参照。）。アルカリ金属水酸化物の添加量をアルカリ金属水硫化物1モル当たり0.3：1～4：1に調製して、1工程でPASを製造する方法も提案されている（例えば、特許文献8参照。）。しかし、これらの方法も、前述の特許文献4などと同様の問題点を抱えている。

20

【0011】

さらに、有機アミド溶媒中で、硫黄源とジハロ芳香族化合物とをアルカリ金属水酸化物の存在下に重合させて得られた従来のPASは、重合後の洗浄方法の違いやレジンpHの違いなどにより、同じPASであっても溶融粘度が著しく変動する。特に、洗浄後のレジンpHがアルカリ性のPASは、ナトリウムイオンなどのアルカリ金属イオンによって一種のイオン架橋がなされており、レジンpHが酸性のPASに比べて溶融粘度が著しく高くなる。このようなPASを溶融紡糸などの溶融加工を行うと、加工中の溶融粘度の変動により、安定した操業を行うことが困難になる。

30

【0012】

- 【特許文献1】特開2001-40090号公報
- 【特許文献2】特開2001-181394号公報
- 【特許文献3】特開平2-302436号公報
- 【特許文献4】特開平5-271414号公報
- 【特許文献5】特公平6-51792号公報
- 【特許文献6】特開2001-181394号公報
- 【特許文献7】特開平2-160834号公報
- 【特許文献8】特公平6-51793号公報

40

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0013】

本発明の課題は、有機アミド溶媒中で、硫黄源とジハロ芳香族化合物とをアルカリ金属水酸化物の存在下に重合させるポリアリーレンスルフィドの製造方法において、硫黄源としてアルカリ金属水硫化物を含む硫黄源を使用し、重合反応中での副反応を抑制すること

50

により、高純度のポリアリーレンスルフィドを安定的かつ高収率で製造する方法を提供することにある。

【0014】

本発明の他の課題は、高純度で、窒素含有量が低く、洗浄液やレジンpHの違いなどによる溶融粘度の変動が小さいポリアリーレンスルフィドを提供することにある。

【0015】

PASの重合反応においては、生長反応と副反応とが競争的に起っており、副反応の方が強くなると、重合反応系内における不純物の生成やポリマーの生長阻害をもたらし、得られるPASの熱安定性を低下させ、着色を引き起こす。

【0016】

本発明者らは、PASの重合反応について鋭意研究した結果、重合反応系内のpHが低くなりすぎると、PASの分解反応が起り易くなり、他方、重合反応系内のpHが高くなるにつれて、PASの重合反応が正常に進行するが、pHが高くなり過ぎると、副反応が生じ易くなり、生成PAS中の低沸点不純物の含有量が多くなることを見出した。

10

【0017】

そこで、本発明者らは、さらに研究を行った結果、有機アミド溶媒中でアルカリ金属水硫化物を含む硫黄源とジハロ芳香族化合物とをアルカリ金属水酸化物の存在下に重合反応させるPASの製造方法を採用し、その際、脱水工程及び重合工程において、アルカリ金属水酸化物を連続的または複数回に分割して添加し、重合反応系のpHを特定の限定された範囲内に制御することにより、分解反応と副反応を効果的に抑制し、不純物の含有量が極めて少ない高純度のPASを高収率で製造できることを見出した。

20

【0018】

本発明の製造方法によれば、生産効率が高く、原料のロスなどによる経済性の悪化もなく、低沸点不純物の含有量が顕著に低減されたPASを製造することができる。また、本発明の製造方法によれば、高分子量（高溶融粘度）のPASを製造することができる。さらに、本発明によれば、窒素含有量が低く、かつ、洗浄液やレジンpHの違いなどに起因する溶融粘度の変動が小さく、安定して所望の溶融粘度を有するPASが提供される。本発明は、これらの知見に基づいて完成するに至ったものである。

【課題を解決するための手段】

30

【0019】

本発明によれば、有機アミド溶媒中で、硫黄源とジハロ芳香族化合物とをアルカリ金属水酸化物の存在下に重合させるポリアリーレンスルフィドの製造方法において、

(1) 反応槽内に、有機アミド溶媒、アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源、及び必要に応じてアルカリ金属水酸化物の全仕込み量の一部を仕込み、これらを含有する混合物を加熱して、該混合物を含有する系内から水を含む留出物の少なくとも一部を系外に排出する脱水工程、並びに

(2) 脱水工程後の系内に残存する混合物とジハロ芳香族化合物とを混合し、これらを含む重合反応混合物を加熱して、硫黄源（以下、「有効硫黄源」という）とジハロ芳香族化合物とを重合反応させると共に、重合反応混合物中にアルカリ金属水酸化物を連続的にまたは分割して添加し、重合反応の開始から終了に至るまでの間、重合反応混合物のpHを7～12.5の範囲内に制御する重合工程

40

を含むことを特徴とするポリアリーレンスルフィドの製造方法が提供される。

【0020】

また、本発明によれば、有機アミド溶媒中で重合させて得られたポリアリーレンスルフィドであって、窒素の含有量が800ppm以下であることを特徴とするポリアリーレンスルフィドが提供される。

【0021】

さらに、本発明によれば、レジンpHを6.0以下に調整したポリアリーレンスルフィドの溶融粘度（温度310℃、剪断速度1216sec⁻¹で測定）MVLと、レジンpHを8.0以上に調整した同じポリアリーレンスルフィドの溶融粘度（温度310℃、剪

50

断速度 1216 sec^{-1} で測定) MVL/MVH が 0.7 ~ 1.0 の範囲にあることを特徴とするポリアリーレンスルフィドが提供される。

【0022】

さらにまた、本発明によれば、有機アミド溶媒中で重合させて得られたポリアリーレンスルフィドであって、窒素の含有量が 800 ppm 以下であり、かつ、レジン pH を 6.0 以下に調整したポリアリーレンスルフィドの溶融粘度（温度 310°C、剪断速度 1216 sec^{-1} で測定）MVL と、レジン pH を 8.0 以上に調整した同じポリアリーレンスルフィドの溶融粘度（温度 310°C、剪断速度 1216 sec^{-1} で測定）MVH との比 MVL/MVH が 0.7 ~ 1.0 の範囲にあることを特徴とするポリアリーレンスルフィドが提供される。
10

【発明の効果】

【0023】

本発明によれば、有機アミド溶媒中で、硫黄源とジハロ芳香族化合物とをアルカリ金属水酸化物の存在下に重合させる PAS の製造方法において、アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源を使用し、重合反応中の副反応や分解反応を抑制することにより、高純度の PAS を安定的かつ高収率で製造する方法が提供される。本発明の製造方法によれば、高分子量（高溶融粘度）の PAS を製造することが可能である。

【0024】

本発明の製造方法によれば、生産効率が高く、原料のロスなどによる経済性の悪化もなく、溶融加工時にガス発生の原因となる低沸点不純物の含有量が顕著に低減された PAS を製造することができる。また、本発明によれば、窒素含有量が著しく小さく、かつ、洗浄液などの後処理条件の違いによる溶融粘度の変動が少ない PAS を得ることができる。
20

【発明を実施するための最良の形態】

【0025】

1. 硫黄源：

本発明では、硫黄源として、アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源を使用する。アルカリ金属水硫化物としては、水硫化リチウム、水硫化ナトリウム、水硫化カリウム、水硫化ルビジウム、水硫化セシウム、及びこれらの 2 種以上の混合物などを挙げることができる。アルカリ金属水硫化物は、無水物、水和物、水溶液のいずれを用いてもよい。これらの中でも、工業的に安価に入手可能であって、かつ取り扱いが容易であることなどの観点から、水硫化ナトリウムが好ましい。また、水溶液などの水性混合物（すなわち、流動性のある水との混合物）として用いることが処理操作や計量などの観点から好ましい。
30

【0026】

アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源は、アルカリ金属水硫化物を実質的に単独で使用することができるが、アルカリ金属水硫化物とアルカリ金属硫化物との混合物を使用することもできる。実質的に単独のアルカリ金属水硫化物とは、アルカリ金属水硫化物のみの場合のほか、5 モル% 以下のアルカリ金属硫化物を含有する場合を含んでいる。

【0027】

アルカリ金属水硫化物は、一般に、硫化水素とアルカリ金属水酸化物との反応により合成されているが、その合成条件によっては、少量のアルカリ金属硫化物を含んでいることが多い。また、アルカリ金属水硫化物は、少量のアルカリ金属硫化物を含んでいる場合に、安定した状態となり易い。さらに、重合反応混合物の pH 制御のし易さの観点からも、アルカリ金属硫化物の含有量は、あまり多くないことが好ましい。
40

【0028】

したがって、硫黄源として、アルカリ金属水硫化物とアルカリ金属硫化物との混合物を使用する場合は、アルカリ金属水硫化物が主成分であることが好ましく、アルカリ金属水硫化物 51 モル% 以上とアルカリ金属硫化物 49 モル% 以下の混合物であることがより好ましい。

【0029】

さらに、硫黄源がアルカリ金属水硫化物とアルカリ金属硫化物との混合物である場合に
50

は、重合反応系の pH 制御のし易さなどの観点から、その組成は、アルカリ金属水硫化物 70～99.5 モル%とアルカリ金属硫化物 0.5～30 モル%であることが好ましく、アルカリ金属水硫化物 90～99.5 モル%とアルカリ金属硫化物 0.5～10 モル%であることがより好ましく、アルカリ金属水硫化物 95～99.5 モル%とアルカリ金属硫化物 0.5～5 モル%であることがさらに好ましく、アルカリ金属水硫化物 97～99.5 モル%とアルカリ金属水酸化物 0.5～3 モル%であることが特に好ましい。

【0030】

アルカリ金属硫化物としては、硫化リチウム、硫化ナトリウム、硫化カリウム、硫化ルビジウム、硫化セシウム、及びこれらの 2 種以上の混合物などを挙げることができる。アルカリ金属硫化物は、無水物、水和物、水溶液のいずれを用いてもよい。これらの中でも、工業的に安価に入手可能であって、かつ取り扱いが容易であることなどの観点から、硫化ナトリウムが好ましい。これらのアルカリ金属硫化物は、アルカリ金属水硫化物中に副生物として含有されているものほか、一般に、水和物として市販されているものも使用することができる。アルカリ金属硫化物の水和物としては、例えば、硫化ナトリウム 9 水塩 ($\text{Na}_2\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$)、硫化ナトリウム・5 水塩 ($\text{Na}_2\text{S} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) などが挙げられる。アルカリ金属硫化物は、水溶液などの水性混合物（すなわち、流動性のある水との混合物）として用いることが処理操作や計量などの観点から好ましい。

10

【0031】

2. アルカリ金属水酸化物 :

20

アルカリ金属水酸化物としては、水酸化リチウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化ルビジウム、水酸化セシウム、及びこれらの 2 種以上の混合物が挙げられる。これらの中でも、工業的に安価に入手可能なことから、水酸化ナトリウムが好ましい。アルカリ金属水酸化物は、水溶液などの水性混合物（すなわち、流動性のある水との混合物）として用いることが計量などの取り扱い性の観点から好ましい。

【0032】

3. ジハロ芳香族化合物 :

30

本発明で使用するジハロ芳香族化合物は、芳香環に直接結合した 2 個のハロゲン原子を有するジハロゲン化芳香族化合物である。ジハロ芳香族化合物の具体例としては、例えば、o-ジハロベンゼン、m-ジハロベンゼン、p-ジハロベンゼン、ジハロトルエン、ジハロナフタレン、メトキシジハロベンゼン、ジハロビフェニル、ジハロ安息香酸、ジハロジフェニルエーテル、ジハロジフェニルスルホン、ジハロジフェニルスルホキシド、ジハロジフェニルケトン等が挙げられる。

【0033】

ハロゲン原子とは、フッ素、塩素、臭素、及びヨウ素の各原子を指し、同一ジハロ芳香族化合物において、2 つのハロゲン原子は、同じでも異なっていてもよい。これらのジハロ芳香族化合物は、それぞれ単独で、あるいは 2 種以上を組み合わせて用いることができる。

【0034】

ジハロ芳香族化合物の仕込み量は、脱水工程後に系内に残存する混合物中に含まれる硫黄源（すなわち、有効硫黄源）1 モルに対して、通常 0.90～1.50 モル、好ましくは 0.95～1.20 モル、より好ましくは 1.00～1.09 モルである。

40

【0035】

4. 分子量調節剤、分岐・架橋剤 :

生成 P A S の末端を形成させ、あるいは重合反応や分子量を調節する等のために、モノハロ化合物（必ずしも芳香族化合物でなくてもよい）を併用することができる。分岐または架橋重合体を生成させるために、3 個以上のハロゲン原子が結合したポリハロ化合物（必ずしも芳香族化合物でなくてもよい）、活性水素含有ハロゲン化芳香族化合物、ハロゲン化芳香族ニトロ化合物等を併用することも可能である。分岐・架橋剤としてのポリハロ化合物として、好ましくはトリハロベンゼンが挙げられる。

【0036】

50

5. 有機アミド溶媒：

本発明では、脱水反応及び重合反応の溶媒として、非プロトン性極性有機溶媒である有機アミド溶媒を用いる。有機アミド溶媒の具体例としては、N, N-ジメチルホルムアミド、N, N-ジメチルアセトアミド等のアミド化合物；N-メチル-ε-カプロラクタム等のN-アルキルカプロラクタム化合物；N-メチル-2-ピロリドン、N-シクロヘキシル-2-ピロリドン等のN-アルキルピロリドン化合物またはN-シクロアルキルピロリドン化合物；1, 3-ジアルキル-2-イミダゾリジノン等のN, N-ジアルキルイミダゾリジノン化合物；テトラメチル尿素等のテトラアルキル尿素化合物；ヘキサメチルリシン酸トリアミド等のヘキサアルキルリン酸トリアミド化合物等が挙げられる。

【0037】

10

これらの有機アミド溶媒は、それぞれ単独で用いてもよいし、2種類以上を組み合わせて用いてもよい。これらの有機アミド溶媒の中でも、N-アルキルピロリドン化合物、N-シクロアルキルピロリドン化合物、N-アルキルカプロラクタム化合物、及びN, N-ジアルキルイミダゾリジノン化合物が好ましく、N-メチル-2-ピロリドンが特に好ましい。本発明の重合反応に用いられる有機アミド溶媒の使用量は、有効硫黄源1モル当たり、通常0.1～10kgの範囲内である。

【0038】

6. 重合助剤：

本発明では、重合反応を促進させ、高重合度のPASを短時間で得るために、必要に応じて各種重合助剤を用いることができる。重合助剤の具体例としては、一般にPASの重合助剤として公知の有機スルホン酸金属塩、ハロゲン化リチウム、有機カルボン酸金属塩、リン酸アルカリ金属塩等が挙げられる。これらの中でも、有機カルボン酸金属塩が安価であるため、特に好ましい。重合助剤の添加量は、使用する化合物の種類により異なるが、有効硫黄源1モルに対し、一般に0.01～10モルとなる範囲である。

20

【0039】

7. 脱水工程：

硫黄源などの原料は、水和水（結晶水）などの水分を含んでおり、水性混合物として使用する場合には、水媒体を含有している。硫黄源とジハロ芳香族化合物との重合反応は、重合反応系に存在する水分量によって影響を受ける。そこで、重合工程前に脱水工程を配置して、重合反応系内の水分量を調節する。

30

【0040】

脱水工程では、望ましくは不活性ガス雰囲気下で、有機アミド溶媒、アルカリ金属水硫酸物を含む硫黄源、及び必要に応じて全仕込み量の一部のアルカリ金属水酸化物とを含む混合物を加熱し、該混合物を含有する系内から水を含む留出物の少なくとも一部を系外に排出する。脱水工程は、反応槽内で行われ、留出物の系外への排出は、一般に反応槽外への排出により行われる。脱水工程で脱水されるべき水分とは、脱水工程で仕込んだ各原料が含有する水和水、水性混合物の水媒体、各原料間の反応により副生する水などである。

【0041】

40

各原料の反応槽内への仕込みは、一般に、常温（約20℃）から300℃、好ましくは常温から200℃の温度範囲内で行われる。各原料の投入順序は、順不同でよく、また、脱水操作途中で各原料を追加投入してもかまわない。脱水工程では、有機アミド溶媒を用いる。脱水工程で使用する有機アミド溶媒は、重合工程で使用する有機アミド溶媒と同一のものであることが好ましく、工業的に入手が容易であることからN-メチル-2-ピロリドンがより好ましい。有機アミド溶媒の使用量は、反応槽内に投入する硫黄源1モル当たり、通常0.1～10kg程度である。

【0042】

50

脱水操作は、反応槽内へ原料を投入した後、前記各成分を含有する混合物を、通常30℃以下、好ましくは100～250℃の温度範囲内で、通常15分間から24時間、好ましくは30分間～10時間、加熱することにより行われる。加熱方法は、一定温度を保持する方法、段階的または連続的に昇温する方法、あるいは両者を組み合わせた方法があ

る。脱水工程は、バッチ式、連続式、または両方式の組み合わせ方式などにより行われる。脱水工程を行う装置は、重合工程に用いられる重合槽（反応缶）と同じであっても、あるいは異なるものであってもよい。

【0043】

脱水工程では、加熱により水及び有機アミド溶媒が蒸気となって留出する。したがって、留出物には、水と有機アミド溶媒とが含まれる。留出物の一部は、有機アミド溶媒の系外への排出を抑制するために、系内に環流してもよいが、水分量を調節するために、水を含む留出物の少なくとも一部は系外に排出する。留出物を系外に排出する際に、微量の有機アミド溶媒が水と同伴して系外に排出される。

10

【0044】

この脱水工程では、硫黄源に起因する硫化水素が揮散する。脱水工程では、前記混合物を加熱するが、加熱によって、硫黄源と水とが反応して、硫化水素とアルカリ金属水酸化物とが生成し、気体の硫化水素は、揮散する。例えば、アルカリ金属水硫化物1モルと水1モルが反応して、硫化水素1モルとアルカリ金属水酸化物1モルを生成する。水を含む留出物の少なくとも一部を系外に排出するのに伴い、揮散した硫化水素も系外に排出される。

20

【0045】

脱水工程で系外に揮散する硫化水素によって、脱水工程後に系内に残存する混合物中の硫黄源の量は、仕込み硫黄源の量よりも減少する。アルカリ金属水硫化物を主成分とする硫黄源を使用すると、脱水工程後に系内に残存する混合物中の硫黄源の量は、仕込み硫黄源のモル量から系外に揮散した硫化水素のモル量を差し引いた値と実質的に等しくなる。本発明では、脱水工程後に系内に残存する混合物中の硫黄源を「有効硫黄源」と呼ぶ。この有効硫黄源は、換言すれば、重合工程における実質的な「仕込み硫黄源」ということができる。

20

【0046】

脱水工程後の有効硫黄源は、アルカリ金属水硫化物、アルカリ金属硫化物などを含む混合物であると解されるが、その具体的な形態については、特に限定されない。従来、有機アミド溶媒中でアルカリ金属水硫化物とアルカリ金属水酸化物とを加熱すると、*in situ*で反応してアルカリ金属硫化物が生成するといわれてきたので（例えば、特開平9-286861号公報参照。）、脱水工程でアルカリ金属水酸化物を添加すると、アルカリ金属水硫化物とアルカリ金属水酸化物との反応によりアルカリ金属硫化物が生成している可能性がある。

30

【0047】

他方、PAS重合機構に関する最近の研究結果によれば、アルカリ金属水酸化物と有機アミド溶媒とが加熱により反応して、アルカリ金属アルキルアミノアルキルカルボキシレートを生成し、このアルカリ金属アルキルアミノアルキルカルボキシレートとアルカリ金属水硫化物とが錯体を形成していると推定されている。

【0048】

したがって、脱水工程後の有効硫黄源の具体的な化合物としての形態については、特に限定されないが、有効硫黄源がジハロ芳香族化合物と重合反応してPASを生成し、かつ、有効硫黄源とジハロ芳香族化合物とのモル比が重合反応に大きく影響することは確実である。脱水工程で最初に仕込んだ硫黄源の量は、硫化水素の系外への揮散によって、脱水工程後には減少するため、系外に揮散した硫化水素の量に基づいて、脱水工程後に系内に残存する混合物中に含まれる硫黄源（有効硫黄源）の量を定量する必要がある。有効硫黄源の量を正確に定量することが、有効硫黄源とアルカリ金属水酸化物とのモル比、及び有効硫黄源とジハロ芳香族化合物とのモル比を調整する上で重要となる。

40

【0049】

脱水工程では、水和水や水媒体、副生水などの水分を必要量の範囲内になるまで脱水する。脱水工程では、重合反応系の共存水分量が、有効硫黄源1モルに対して、0.0~2.0モルになるまで脱水することが望ましい。脱水工程で水分量が少なくなり過ぎた場合

50

は、重合工程の前に水を添加して所望の水分量に調節してもよい。

【0050】

脱水工程では、アルカリ金属水酸化物を添加しないか、その全仕込み量の一部を添加する。脱水工程及び重合工程において、有効硫黄源1モルに対するアルカリ金属水酸化物の全仕込み量を、 ΣOH 値が1.0～1.1モルの範囲内となるように、その添加量を調整することが望ましい。アルカリ金属水酸化物の全仕込み量は、重合終了時において算出される値である。

【0051】

本発明において、 ΣOH 値とは、アルカリ金属水硫化物を含む硫黄源を使用する本発明の製造方法において、硫黄源の仕込みから重合反応の終了に至るまでの間に添加したアルカリ金属水酸化物の総モル量を基準として算出される値であるが、重合反応混合物のpHを精密に制御するという観点から、(i)脱水工程で仕込んだ硫黄源中に含まれるアルカリ金属硫化物のモル量、(ii)脱水工程で添加したアルカリ金属水酸化物のモル量、(iii)脱水工程で系外に揮散した硫化水素のモル量、及び(iv)重合工程で連続的にまたは分割して添加するアルカリ金属水酸化物のモル量の積算モル量を意味するものとする。
10

【0052】

アルカリ金属硫化物は、水との平衡反応によりアルカリ金属水酸化物を生成する。そこで、アルカリ金属水硫化物を主成分とする硫黄源を用いる本発明の製造方法では、少量成分为のアルカリ金属硫化物の量を考慮して、有効硫黄源1モルに対するアルカリ金属水酸化物の全仕込み量のモル比を算出する。また、脱水工程で硫化水素が系外に揮散すると、揮散した硫化水素とほぼ等モルのアルカリ金属水酸化物が生成するので、脱水工程で系外に揮散した硫化水素の量も考慮して、有効硫黄源1モルに対するアルカリ金属水酸化物の全仕込み量のモル比を算出する。
20

【0053】

アルカリ金属水酸化物の全仕込み量は、 ΣOH 値が、有効硫黄源1モルに対して、通常1.0～1.1モル、好ましくは1.01～1.09モル、より好ましくは1.02～1.08モルの範囲内となる量である。硫黄源の原料として使用するアルカリ金属水硫化物は、少量のアルカリ金属硫化物を含有していることが多いので、アルカリ金属水酸化物の全仕込み量は、使用するアルカリ金属水硫化物に含まれるアルカリ金属硫化物の含有量によつても変動する。そこで、使用するアルカリ金属水硫化物について、予め正確な組成分析を行うことが望ましい。脱水工程で系外に揮散した硫化水素の量も正確に定量して、系内で生成するアルカリ金属水酸化物の量を確定することが重要である。
30

【0054】

脱水工程でアルカリ金属水酸化物の一部を添加する場合には、有効硫黄源1モルに対して、 ΣOH 値が好ましくは1.1モル未満、より好ましくは0.8モル以下、さらに好ましくは0.5モル以下、特に好ましくは0.2モル以下の割合となるように添加することが望ましい。脱水工程において、アルカリ金属水酸化物を添加しないか、その添加量を少なくすると、脱水を効率的に行うことができる。共存水分量が少ないほど、重合速度が大きくなつて、高分子量化と生産性の面で有利となる。

【0055】

8. 重合工程：

重合工程は、脱水工程後の系内に残存する混合物とジハロ芳香族化合物とを混合し、これらを含む重合反応混合物を加熱して、有効硫黄源とジハロ芳香族化合物とを重合反応させると共に、重合反応混合物中にアルカリ金属水酸化物を連続的にまたは分割して添加し、重合反応の開始から終了に至るまでの間、重合反応混合物のpHを7～12.5の範囲内に制御する。
40

【0056】

重合工程において、脱水工程で用いた反応槽とは異なる重合槽を使用する場合には、重合槽に脱水工程後の混合物とジハロ芳香族化合物とを投入する。重合工程前に、必要に応じて、有機アミド溶媒量や共存水分量などの調整を行つてもよい。また、重合工程前また
50

は重合工程中に、重合助剤や重合反応液から生成PASを相分離するための相分離剤などの添加物を混合してもよい。

【0057】

脱水工程後の系内に残存する混合物とジハロ芳香族化合物との混合は、通常、100～350℃、好ましくは120～330℃の温度範囲内で行われる。重合槽に各成分を投入する場合、投入順序は、特に制限なく、両成分を部分的に少量ずつ、あるいは一時に投入することにより行われる。

【0058】

重合反応は、一般的に170～290℃の範囲で行われる。重合反応は、後述の2工程方式により行なうことが、高分子量PASを効率よく製造する上で好ましい。加熱方法は、一定温度を保持する方法、段階的または連続的な昇温方法、あるいは両方法の組み合わせが用いられる。重合反応時間は、一般に10分間～72時間の範囲であり、望ましくは30分間～48時間である。重合工程に使用される有機アミド溶媒は、重合工程中に存在する有効硫黄源1モル当たり、通常、0.1～10kg、好ましくは0.15～1kgである。この範囲内であれば、重合反応途中でその量を変化させてもかまわない。

10

【0059】

重合反応開始時の共存水分量は、少ないほど重合速度が大きくなり、生成PASの高分子量化及び生産性の面で有利である。したがって、重合反応開始時の共存水分量は、有効硫黄源1モルに対して、好ましくは0.0～2.0モル、より好ましくは0.0～1.0、さらに好ましくは0.0～0.5モルの範囲内とすることが望ましい。重合反応の進行に伴い、必要に応じて重合反応系内の共存水分量を前記範囲より増加させることができる。

20

【0060】

本発明の製造方法では、脱水工程でアルカリ金属水酸化物を添加しないか、あるいは全仕込み量の一部を添加する。そのため、重合工程では、脱水工程でアルカリ金属水酸化物を添加していない場合には、その全仕込み量を添加し、脱水工程で一部のアルカリ金属水酸化物を添加している場合には、残りのアルカリ金属水酸化物を添加する。なお、ここでいう「アルカリ金属水酸化物」は、現実に添加するアルカリ金属水酸化物を意味しており、そのモル量は、前記ΣOH値の算出において積算されることになる。

30

【0061】

重合工程でのアルカリ金属水酸化物の添加は、重合反応混合物にアルカリ金属水酸化物を連続的にまたは分割して添加する方法により行い、それによって、重合反応の開始から終了に至るまでの間、重合反応混合物のpHを7～12.5の範囲内に制御する。重合反応の開始時点は、ジハロ芳香族化合物を仕込んで加熱を開始する時点を意味し、終了時点は、加熱を終了した時点を意味する。

【0062】

アルカリ金属水酸化物を連続的に添加する方法は、重合反応系内にアルカリ金属水酸化物を少量ずつ連続的に添加する方法を意味する。アルカリ金属水酸化物を分割して添加する方法としては、重合反応系内にアルカリ金属水酸化物を複数回に分けて分割して添加する方法が典型的であるが、この他、一部を連続的に添加し、残りを断続的に添加する方法などを含む。

40

【0063】

また、アルカリ金属水酸化物を分割して添加する方法は、脱水工程でアルカリ金属水酸化物の全仕込み量の一部を添加している場合には、その添加をも分割添加の回数にカウントすることとする。すなわち、脱水工程でアルカリ金属水酸化物の一部を添加した場合には、重合工程で残りのアルカリ金属水酸化物を適当な時点で一括添加する様も、分割添加に含めることとする。アルカリ金属水酸化物の連続添加及び分割添加は、重合開始から終了までの間の必要な時点で実施することができる。すなわち、重合反応の開始から終了に至るまでの間、反応液のpHを7～12.5の範囲内に制御することができるならば、アルカリ金属水酸化物の添加時期は限定されない。

50

【0064】

重合工程では、重合反応混合物（すなわち、反応液）のpHを7～12.5の範囲内に制御することが、副反応や分解反応を効果的に抑制し、不純物の含有量の少ない高純度PASを効率よく製造する上で必須である。反応液のpHとは、反応液を採取して、イオン交換水で10倍に希釈し、その希釈した溶液について測定したpH値を意味する。

【0065】

重合工程において、反応液のpHが低すぎると、有機アミド溶媒の分解反応は抑制されるものの、PASの分解反応が起こり易くなつて、高分子量PASを生成させることが困難となり、ひどい場合には、重合反応を継続することができなくなる。重合工程において、反応液のpHが大きくなり過ぎると、PASの重合反応が正常に進行し、高分子量PASが得られ易くなるものの、有機アミド溶媒の分解反応が促進され、好ましくない副反応が生じ易くなる。有機アミド溶媒が分解すると、例えば、アミノアルキルカルボン酸塩が生成する。

10

【0066】

PASの高分子量化と有機アミド溶媒の分解反応の抑制の両方を満足させるには、反応液のpHを7～12.5の範囲内に制御することが必須である。反応液のpHは、好ましくは8～12.5、より好ましくは9～12.1の範囲内である。反応液のpHは、生成PASの品質を安定させる観点からは、できるだけ変動させない方が望ましい。したがつて、アルカリ金属水酸化物の添加方法は、間欠的に添加する分割添加よりも、一定量を連続的に添加する添加法の方が好ましい。また、反応の速度は、反応温度や反応成分の濃度などの重合反応系の条件によっても変動するので、反応の進行の程度、例えば、ジハロ芳香族化合物の転化率に合わせて連続的にアルカリ金属水酸化物を添加することが、安定した品質のPASを得るのに最も好ましい方法である。

20

【0067】

重合工程において、反応液のpHを制御するための好ましい方法としては、重合工程において、下記式(I)

$$0 \leq y - x < 1.1 \quad (I)$$

[式中、 $y = \Sigma OH / \text{有効S}$ (ΣOH は、脱水工程で仕込んだ硫黄源中に含まれるアルカリ金属硫化物のモル量、脱水工程で添加したアルカリ金属水酸化物のモル量、脱水工程で系外に揮散した硫化水素のモル量、及び重合工程で連続的にまたは分割して添加するアルカリ金属水酸化物のモル量の積算モル量であり、有効Sは、脱水工程後の系内に残存する混合物中に含まれる有効硫黄源のモル量である。) であり、xは、ジハロ芳香族化合物の消費率 = (重合工程で消費したジハロ芳香族化合物のモル量) / (仕込みジハロ芳香族化合物のモル量) である。]

30

を満足するように、重合反応混合物中にアルカリ金属水酸化物を連続的にまたは分割して添加することにより、重合反応の開始から終了に至るまでの間、重合反応混合物のpHを7～12.5の範囲内に制御する方法が挙げられる。

【0068】

ジハロ芳香族化合物の消費率は、重合反応のある時点でのジハロ芳香族化合物の残存量と仕込み量との割合に基づいて算出することができる。ジハロ芳香族化合物の消費率は、一定時間ごとに反応液からサンプリングして分析し、算出することができる。前記関係式は、 $0 \leq y - x < 0.8$ であることが好ましく、 $0 \leq y - x < 0.5$ であることがより好ましく、 $0 \leq y - x < 0.2$ であることが特に好ましい。

40

【0069】

前記式(I)によるpH制御方法は、硫黄源として、好ましくはアルカリ金属水硫化物90～99.5モル%とアルカリ金属硫化物0.5～10モル%との混合物、より好ましくはアルカリ金属水硫化物95～99.5モル%とアルカリ金属硫化物0.5～5モル%との混合物、特に好ましくはアルカリ金属水硫化物97～99.5モル%とアルカリ金属硫化物0.5～3モル%との混合物を使用する場合に、特に有効である。

【0070】

50

本発明の製造方法では、重合工程において、

(A) 重合反応混合物を、有効硫黄源1モル当たり0.0～2.0モルの水の存在下に、170～270℃に加熱して重合反応を行い、ジハロ芳香族化合物の転化率50～98%でプレポリマーを生成させる工程1、及び

(B) 有効硫黄源1モル当たり2.0～10モルの水が存在する状態となるように重合反応混合物中の水量を調整すると共に、245～290℃に加熱して、重合反応を継続する工程2

を含む少なくとも2段階の重合工程により重合反応を行うことが望ましい。

【0071】

ただし、前述の通り、2段階重合工程を採用した場合であっても、各工程での反応液のpHを前記範囲内に制御することが必要である。ジハロ芳香族化合物の転化率は、例えば特公昭63-33775号公報などに開示されている常法に従って測定し算出することができる。前段重合工程において、温度310℃、剪断速度 1216 sec^{-1} で測定した溶融粘度が0.5～30Pa·sのプレポリマーを生成させることが望ましい。

10

【0072】

生成ポリマー中の副生食塩や不純物の含有量を低下させたり、ポリマーを粒状で回収する目的で、重合反応後期あるいは終了時に水を添加し、水分を増加させてもかまわない。重合反応方式は、バッチ式、連続式、あるいは両方式の組み合わせでもよい。バッチ式重合では、重合サイクル時間を短縮する目的のために、2つ以上の反応槽を用いる方式を用いてもかまわない。

20

【0073】

9. 後処理工程：

本発明の製造方法において、重合反応後の後処理は、常法によって行うことができる。例えば、重合反応の終了後、冷却した生成物スラリーをそのまま、あるいは水などで希釈してから、濾別し、洗浄・濾過を繰り返して乾燥することにより、PASを回収することができる。本発明の製造方法によれば、粒状ポリマーを生成させることもできるため、スクリーンを用いて篩分する方法により粒状ポリマーを反応液から分離することが、副生物やオリゴマーなどから容易に分離することができるため好ましい。生成物スラリーは、高温状態のままでポリマーを篩分してもよい。

30

【0074】

上記濾別（篩分）後、PASを重合溶媒と同じ有機アミド溶媒やケトン類（例えば、アセトン）、アルコール類（例えば、メタノール）等の有機溶媒で洗浄することができる。有機溶媒は、無水物を使用することができるが、不純物をより効率良く除去するには、含水有機溶媒を使用することができるが、1～20重量%の水を含有するアセトンを使用することができるがより好ましい。PASを高温水などで洗浄してもよい。生成PASを、酸や塩化アンモニウムのような塩で処理することもできる。

【0075】

10. PAS：

本発明の製造方法によれば、溶融加工時にガスを発生させる低沸点不純物の含有量が顕著に低減されたPASを得ることができる。このような低沸点不純物の含有量は、熱重量解析装置を用いて、加熱による重量減少率を測定することにより定量することができる。本発明の製造方法により得られるPASは、有機アミド溶媒の分解反応などの副反応に伴う末端官能基の導入などの変性が少なく、その点でも、高純度、高品质のポリマーであり、電子機器分野や繊維などでの用途展開が期待される。また、本発明の製造方法によれば、高分子量（高溶融粘度）のPASを製造することも可能である。

40

【0076】

本発明のPASの溶融粘度（温度310℃、剪断速度 1216 sec^{-1} で測定）は、通常1～3000Pa·s、好ましくは3～2000Pa·s、より好ましくは10～1500Pa·sである。PASの溶融粘度が低すぎると、機械物性が不十分となり、高すぎると、溶融流動特性が低下し、成型加工性が低下する。

50

【0077】

有機アミド溶媒中で、硫黄源とジハロ芳香族化合物とをアルカリ金属水酸化物の存在下に重合させて得られた従来のPASは、洗浄方法の違いやレジンpHの違いなどにより、溶融粘度が著しく変動する。例えば、重合後の洗浄工程において、PASを酸処理（酸または塩化アンモニウムのような塩で処理）すると、一般にレジンpHが酸性になる。他方、酸洗浄を行わなかったり、水酸化ナトリウムのようなアルカリで処理すると、一般にレジンpHがアルカリ性になる。レジンpHがアルカリ性であって、かつ高くなるほど、PASは、重合反応系に存在していたナトリウムなどのアルカリ金属イオンによって一種のイオン架橋がなされており、レジンpHが酸性のPASに比べて溶融粘度が高く検出される。

10

【0078】

一般に、PASは、溶融粘度が分子量（重合度）の指標とされているが、前記したように、洗浄条件によって溶融粘度が変動することがある。PASの溶融粘度の変動が大きいと、例えば、PASを用いて溶融紡糸する際に糸切れなどの問題を発生したり、溶融加工後の加工品の物性変動を引き起こすことがある。

【0079】

これに対して、本発明のPASは、洗浄条件の制御等により、レジンpHを6.0以下に調整したPASの溶融粘度（温度310℃、剪断速度 1216 sec^{-1} で測定）MVLと、レジンpHを8.0以上に調整した同じPASの溶融粘度（温度310℃、剪断速度 1216 sec^{-1} で測定）MVHとの比MVL/MVHが0.7~1.0、好ましくは0.75~1.0、より好ましくは0.8~1.0の範囲にあり、安定した溶融粘度とすることができます。

20

【0080】

本発明のPASが安定した溶融粘度を示すのは、窒素含有量が著しく低いためであると推定することができる。有機アミド溶媒中で、硫黄源とジハロ芳香族化合物とをアルカリ金属水酸化物の存在下に重合させると、N-メチル-2-ピロリドンなどの有機アミド溶媒とアルカリ金属水酸化物とが加熱により反応して、アルカリ金属アルキルアミノアルキルカルボキシレートを生成し、このアルカリ金属アルキルアミノアルキルカルボキシレートが重合反応に関与して、生成PASの末端に窒素原子とカルボキシル基とを含有する原子団を形成するものと推定される。

30

【0081】

例えば、NMPと水酸化ナトリウム(NaOH)とが反応すると、NMPが開環してメチルアミノブタン酸ナトリウム[$(\text{CH}_3)_2\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COONa}$]が生成する。この化合物は、モノマーのp-ジクロロベンゼンと反応して、クロロフェニルメチルアミノブタン酸ナトリウムを生成する。このクロロフェニルメチルアミノブタン酸ナトリウム及び/またはメチルアミノブタン酸ナトリウムは、重合反応に関与して、生成PASの末端にメチルアミノブタン酸基を形成すると考えられる。

【0082】

この末端カルボキシル基が、重合反応系に存在しているナトリウムイオンなどのアルカリ金属イオンと反応したり、アルカリ洗浄液に含まれているナトリウムイオンと反応して、 $-\text{COONa}$ などの塩を形成し、このNaなどのアルカリ金属が陽イオン性が高いため、PAS分子中の複数の非共有電子対を有する硫黄原子(S)や多くの自由電子を有するベンゼン環との擬似架橋（一種のイオン架橋）を形成し、それによって、PASの溶融粘度が高くなるものと推定される。

40

【0083】

本発明の有機アミド溶媒中で、好ましくは硫黄源とジハロ芳香族化合物とをアルカリ金属水酸化物の存在下に、重合させて得られたPASは、窒素の含有量（重量規準）が800ppm以下、好ましくは600ppm、より好ましくは500ppm以下、特に好ましくは400ppm以下と極めて小さいものである。窒素含有量は、洗浄後の精製PASを元素分析することにより検出することができる。PASの窒素含有量は、微量の不純物に

50

由来するものがあり、洗浄方法によって変動するものの、その多くは化学的に結合した窒素原子に由来するものである。本発明のPASの窒素含有量の下限は、特に限定されないが、50 ppm程度であり、多くの場合100 ppmまたは150 ppm程度である。PASの窒素含有量を可能な限り低減するには、過剰な洗浄処理や付加的な設備を必要とし、製造コストが高くなるため、現実的な窒素含有量の下限は前記のとおりである。

【0084】

一般的に、PASは、その溶融粘度が高くなると、窒素含有量は低下傾向を示す。しかし、従来のPASは、例えば、溶融粘度が253 Pa·s（温度310°C、剪断速度1216 sec⁻¹で測定）と比較的高いPPSであっても、その窒素含有量は1011 ppmと大きな値を示すことが、本発明者らの分析結果から判明している。

10

【0085】

窒素含有量が多すぎるPASは、窒素原子とカルボキシル基とを有する原子団が末端を形成しており、ナトリウムイオンなどによって擬似架橋を形成し、溶融粘度が高くなる。このようなPASを溶融加工すると、溶融安定性が悪く、連続的な操業が困難であり、例えば、溶融紡糸における糸切れなどの問題を引き起こし易い。

【0086】

本発明のPASは、窒素含有量が小さく、溶融粘度が高くなるほど更に窒素含有量が小さくなる。したがって、本発明のPASは、溶融粘度測定前にレジンpHを6.0以下に調整し、温度310°C、剪断速度1216 sec⁻¹で測定したポリマーの溶融粘度が140～300 Pa·sの範囲において、窒素の含有量が下記式(II-1)

$$Y < -1.5X + 800 \quad (\text{II-1})$$

20

[式中、Yは、樹脂中の窒素の含有量(ppm)であり、Xは、ポリアリーレンスルフィドの溶融粘度である。]

を満足するものであることが好ましい。

【0087】

本発明のPASは、その溶融粘度が300 Pa·sを超える場合には、下記式(II-2)

$$Y < 350 \quad (\text{II-2})$$

を満足するものであることが好ましい。

【0088】

本発明のPASは、溶融粘度測定前にレジンpHを6.0以下に調整し、温度310°C、剪断速度1216 sec⁻¹で測定したポリマーの溶融粘度が200～300 Pa·sの範囲において、窒素の含有量が下記式(III-1)

$$Y < -1.5X + 700 \quad (\text{III-1})$$

30

[式中、Yは、樹脂中の窒素の含有量(ppm)であり、Xは、ポリアリーレンスルフィドの溶融粘度(Pa·s)である。]

を満足するものであることがより好ましい。

【0089】

本発明のPASは、その溶融粘度が300 Pa·sを超える場合には、下記式(III-2)

$$Y < 250 \quad (\text{III-2})$$

40

を満足するものであることがより好ましい。

【0090】

本発明のPASは、溶融粘度測定前にレジンpHを6.0以下に調整し、温度310°C、剪断速度1216 sec⁻¹で測定したポリマーの溶融粘度が200～300 Pa·sの範囲において、窒素の含有量が下記式(IV-1)

$$Y < -1.5X + 650 \quad (\text{IV-1})$$

[式中、Yは、樹脂中の窒素の含有量(ppm)であり、Xは、ポリアリーレンスルフィドの溶融粘度(Pa·s)である。]

を満足するものであることが特に好ましい。

【0091】

本発明のPASは、その溶融粘度が300 Pa·sを超える場合には、下記式(IV-2)

50

Y < 200

((IV-2))

を満足するものであることが特に好ましい。

【0092】

本発明の製造方法により得られるPASは、各種成形品に成形することができる。PASとしては、PPSが特に好ましい。

【実施例】

【0093】

以下、実施例及び比較例を挙げて、本発明についてより具体的に説明する。物性等の測定方法は、次のとおりである。

【0094】

(1) 収率：

ポリマーの収率は、脱水工程後の反応缶中に存在する有効硫黄成分の全てがポリマーに転換したと仮定したときのポリマー重量（理論量）を基準値とし、この基準値に対する実際に回収したポリマー重量の割合（重量%）を算出した。

10

【0095】

(2) 溶融粘度：

乾燥ポリマー約20gを用いて、東洋精機製キャピログラフ1-Cにより溶融粘度を測定した。この際、キャピラリーは、 $1\text{mm}\phi \times 10\text{mmL}$ のフラットダイを使用し、設定温度は、310°Cとした。ポリマー試料を装置に導入し、5分間保持した後、剪断速度 216sec^{-1} での溶融粘度を測定した。

20

【0096】

(3) 重合反応混合物のpH測定方法：

反応液を精製水〔関東化学（株）製〕で10倍希釈し、それをpHメーターにより測定した。

【0097】

(4) 硫黄源の分析法：

硫黄源水溶液中の水硫化ナトリウム(NaSH)及び硫化ナトリウム(Na₂S)は、ヨードメトリー法により硫黄分の全量を求め、中和滴定法によりNaSHの量を求め、そして、硫黄分の全量からNaSHの量を差し引いた残りをNa₂Sの量とした。

30

【0098】

(5) 加熱による重量減少率：

乾燥ポリマー試料をメトラー(METTLER)社製の熱重量解析装置(TGATG50)に入れて、空気雰囲気中、150°Cから10°C/分の昇温速度で350°Cまで昇温したときの重量減少率を測定した。加熱による重量減少率が小さいほど、溶融加工時のガス発生量が少ないことを示す。

40

【0099】

(6) レジンpH：

室温(20°C)にて、ポリマー試料約6g、アセトン15ml、及び精製水〔関東化学（株）製〕30mlを三角フラスコに入れ、振とう機を用いて30分振とうした後、分液ロートで濾過した。その上澄み液のpHをpHメーターで測定した。

【0100】

(7) 窒素含有量：

ポリマー試料約1mgを精秤し、微量窒素硫黄分析計（アステック株式会社製、機種「ANTEK 7000」）を用いて元素分析を行った。

【0101】

[実施例1]

20Lのオートクレーブに、N-メチル-2-ピロリドン（以下、「NMP」と略記）5700gを仕込み、窒素ガスで置換後、約1時間かけて、攪拌機の回転数を250 rpmで攪拌しながら、100°Cまで昇温した。100°C到達後、硫黄源水溶液1990g(NaSH = 21.9モル及びNa₂S = 0.4モルを含む)、及びNMP 1000gを加

50

え、約2時間かけて、徐々に200℃まで昇温し、水729g、NMP1370g、及び0.70モルの硫化水素を系外に排出した。したがって、脱水工程後にオートクレーブ内に残留する混合物中の有効硫黄源(有効S)量は、21.6モルとなり、ΣOHは、1.1モルとなり、水分量は、0.0モルとなった。

【0102】

上記脱水工程の後、170℃まで冷却し、p-ジクロロベンゼン(以下、「pDCB」と略記)3236g(1.015モル/有効S1モル)と、NMP2800gとを加えたところ、缶内温度は130℃になった。180℃まで30分間かけて昇温した後、水酸化ナトリウム(NaOH)の添加を開始し、重合反応系のpHを11.5~12.0に制御した。引き続き、搅拌機の回転数250rpmで搅拌しつつ、180℃まで30分間かけて昇温し、さらに、180℃から220℃までの間は60分間かけて昇温した。その温度で60分間反応させた後、230℃まで30分間かけて昇温し、230℃で90分間反応を行い、前段重合を行った。

10

【0103】

前段重合工程を通して、重合反応系のpHを11.5~12.0の範囲に維持するよう、ポンプを用いて濃度73.7重量%のNaOH水溶液を連続的に添加した。前段重合終了時点でのpDCBの反応率は90%であった。NaOH水溶液を全量添加した後のΣOH/有効Sが1.05となるように、NaOH水溶液1180gを添加した。NaOH水溶液の全量添加後の水分量は、1.74モルであった。

20

【0104】

上記重合反応において、y(ΣOH/有効S)が、xに対して、常に、 $0 \leq y - x < 0.2$ の関係を満足するように、NaOH水溶液の連続的添加量を制御した。ジハロ芳香族化合物の消費率は、一定時間ごとに反応液をサンプリングして測定した。

【0105】

前段重合終了後、直ちに搅拌機の回転数を400rpmに上げ、水340gを圧入した(缶内の合計水量=2.6モル/有効S1モル)。水圧入後、260℃まで1時間で昇温し、その温度で4時間反応させ後段重合を行った。後段重合終了時点でのpDCBの反応率は99%であった。後段重合終了時点での系のpHは10.0であった。

30

【0106】

後段重合終了後、反応混合物を室温付近まで冷却してから、内容物を100メッシュのスクリーンで粒状ポリマーを篩別し、次いで、アセトン洗いを3回、水洗を3回、0.3%酢酸洗を行い、その後、水洗を4回行い、洗浄した粒状ポリマーを得た。粒状ポリマーは、105℃で13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、収率が95%で、溶融粘度が151Pa·sで、加熱による重量減少率が0.39重量%であった。結果を表1に示す。

【0107】

[比較例1]

20LのオートクレーブにNMP5700gを仕込み、窒素ガスで置換後、約1時間かけて、搅拌機の回転数を250rpmで搅拌しながら、100℃まで昇温した。100℃に到達後、濃度74.7重量%のNaOH水溶液1170g、硫黄源水溶液1990g(NaSH=21.8モル及びNa₂S=0.50モルを含む)、及びNMP1000gを加え、約2時間かけて、徐々に200℃まで昇温し、水945g、NMP1590g、及び0.31モルの硫化水素を系外に排出した。したがって、脱水工程後にオートクレーブ内に残存する混合物中の有効S量は、22.0モルとなり、ΣOHは、22.6モルとなり、水分量は、25.6モルとなった。

40

【0108】

上記脱水工程の後、170℃まで冷却し、pDCB3283g(1.015モル/有効S1モル)、NMP2800g、水133g(缶内の合計水量=1.5モル/有効S1モル)、及びΣOH/有効Sが1.05となるように、濃度97重量%のNaOHを23g加えたところ、缶内温度は130℃、pHは13.2になった。引き続き、搅拌機の回転

50

数 250 r p m で攪拌しながら、180℃まで30分間かけて昇温し、さらに、180℃から220℃までの間は60分間かけて昇温した。その温度で60分間反応させた後、230℃まで30分間かけて昇温し、230℃で90分間反応を行い、前段重合を行った。

【0109】

前段重合終了後、実施例1と同様にして、後段重合を行い、洗浄及び乾燥などの後処理を行った。後段重合終了時点での重合反応系のpHは、10.1であった。ただし、この実験例では、常法に従ってアルカリ金属水酸化物(NaOH)を一括して仕込んでいる。このようにして得られた粒状ポリマーは、収率が91%で、溶融粘度が93Pa·sで、加熱による重量減少率が0.62重量%であった。結果を表1に示す。

10

【0110】

【実施例2】

20LのオートクレーブにNMP5700gを仕込み、窒素ガスで置換後、約1時間かけて、攪拌機の回転数を250r p mで攪拌しながら、100℃まで昇温した。100℃到達後、濃度74.7重量%のNaOH水溶液584g、硫黄源水溶液1990g(NaSH=21.8モル及びNa₂S=0.50モルを含む)、及びNMP1000gを加え、約2時間かけて、徐々に200℃まで昇温し、水873g、NMP1307g、及び0.52モルの硫化水素を排出した。したがって、脱水工程後にオートクレーブ内に残留する混合物中の有効S量は、21.8モルとなり、ΣOHは、11.9モルとなり、水分量は、11.1モルとなった。

20

【0111】

上記脱水工程の後、170℃まで冷却し、pDCB3253g(1.015モル/有効S1モル)、NMP2800g、濃度97重量%のNaOH34.9g、及び水70gを加えたところ、缶内温度は130℃になった。このときの缶内の合計水量は0.7モル/有効S1モルであった。引き続き、攪拌機の回転数250r p mで攪拌しながら、180℃まで30分間かけて昇温した。このときの重合反応系のpHは、12.5であった。さらに、180℃から220℃までの間は、60分間かけて昇温した。その温度で60分間反応させた後、230℃まで30分間かけて昇温し、230℃で90分間反応を行い、前段重合を行った。

30

【0112】

220℃到達後30分間を経過した時点で濃度74.8重量%のNaOH水溶液545.7g(10.2モル:0.47モル/有効S1モル)を加えた。前段重合終了時点での重合反応系のpHは、12.1であった。NaOH水溶液添加後の水分量は、1.45モルであった。

【0113】

前段重合終了後は、比較例1と同様に後段重合を行い、洗浄及び乾燥などの後処理を行った。このようにして得られた粒状ポリマーは、収率が93%で、溶融粘度が84Pa·sで、加熱による重量減少率が0.48重量%であった。この実験例では、y-xが最大で0.5になった。結果を表1に示す。

40

【0114】

【比較例2】

20LのオートクレーブにNMP5700gを仕込み、窒素ガスで置換後、約1時間かけて、攪拌機の回転数を250r p mで攪拌しながら、100℃まで昇温した。100℃到達後、硫黄源水溶液1990g(NaSH=21.7モル及びNa₂S=0.60モルを含む)、及びNMP1000gを加え、約2時間かけて、徐々に200℃まで昇温し、水706g、NMP1113g、及び0.70モルの硫化水素を系外に排出した。したがって、脱水工程後にオートクレーブ内に残留する混合物中の有効S量は、21.6モルとなり、ΣOHは、1.3モルとなり、水分量は、1.1モルとなった。

【0115】

上記脱水工程の後、170℃まで冷却し、pDCB3227g(1.015モル/有効S1モル)とNMP2800gとを加えたところ、缶内温度は130℃になった。180

50

℃まで30分間かけて昇温した後、アルカリ金属水酸化物の添加を開始し、重合反応系のpHを12.0に制御しながら、引き続き、搅拌機の回転数250r.p.mで搅拌しつつ、180℃まで30分間かけて昇温し、さらに、180℃から220℃までの間は60分間かけて昇温した。その温度で60分間反応させた後、230℃まで30分間かけて昇温し、230℃で90分間反応を行い、前段重合を行った。

【0116】

前段重合において、220℃への到達時以降、pHが7未満となる範囲を含むようNaOHの添加量を制御したところ、前段重合終了時にポリマーの分解反応による圧力上昇が起こり、重合を途中で中断した。なお、この実験例では、y-xがマイナスになる場合を含むように、NaOHの添加量を制御している。結果を表1に示す。

10

【0117】

【表1】

	実施例1	比較例1	実施例2	比較例2
溶融粘度 [Pa·s]	151	93	84	分解
ポリマー収率 [%]	95	91	93	分解
加熱重量減少率 [重量%]	0.39	0.62	0.48	-

20

【0118】

表1に示す実験結果から明らかなように、本発明の製造方法によれば（実施例1及び2）、加熱重量減少率が小さく、高品質のPASを高収率で得ることができる。また、実施例1と比較例1と対比結果から明らかなように、本発明の製造方法（実施例1）によれば、従来法（比較例1）に比べて、高溶融粘度（高分子量）のPASを得ることができる。

30

【0119】

【実施例3-1】

実施例1と全く同じ方法により、前段重合及び後段重合を行った。後段重合終了後、反応混合物を室温付近まで冷却してから、内容物を100メッシュのスクリーンで粒状ポリマーを篩別した。次いで、粒状ポリマーを含水アセトン（水の含有量=3重量%）で3回洗浄した後、水洗を3回行い、さらに0.3%酢酸洗を行った。その後、さらに水洗を4回行い、洗浄した粒状ポリマーを得た。粒状ポリマーは、105℃で13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、溶融粘度が145Pa·sで、レジンpHが5.9で、窒素含有量が371ppmであった。結果を表2に示す。

40

【0120】

【実施例3-2】

実施例1と全く同じ方法により、前段重合及び後段重合を行った。後段重合終了後、反応混合物を室温付近まで冷却してから、内容物を100メッシュのスクリーンで粒状ポリマーを篩別した。次いで、粒状ポリマーを含水アセトン（水の含有量=3重量%）で3回洗浄した後、水洗を5回行い、洗浄した粒状ポリマーを得た。粒状ポリマーは、105℃で13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、溶融粘度が171Pa·sで、レジンpHが9.9で、窒素含有量が365ppmであった。結果を表2に示す。

40

【0121】

【実施例4-1】

実施例1と全く同じ方法により、前段重合及び後段重合を行った。後段重合終了後、反応混合物を室温付近まで冷却してから、内容物を100メッシュのスクリーンで粒状ポリマーを篩別した。次いで、粒状ポリマーを試薬（無水）アセトンで3回洗浄した後、水洗を3回行い、さらに0.3%酢酸洗を行った。その後、さらに水洗を4回行い、洗浄した

50

粒状ポリマーを得た。粒状ポリマーは、105°Cで13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、溶融粘度が151 Pa·sで、レジンpHが5.7で、窒素含有量が470 ppmであった。結果を表2に示す。

【0122】

[実施例4-2]

実施例1と全く同じ方法により、前段重合及び後段重合を行った。後段重合終了後、反応混合物を室温付近まで冷却してから、内容物を100メッシュのスクリーンで粒状ポリマーを篩別した。次いで、粒状ポリマーを試薬（無水）アセトンで3回洗浄した後、水洗を5回行い、洗浄した粒状ポリマーを得た。粒状ポリマーは、105°Cで13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、溶融粘度が175 Pa·sで、レジンpHが10.2で、窒素含有量が481 ppmであった。結果を表2に示す。

10

【0123】

[実施例5-1]

実施例1と全く同じ方法により、前段重合を行った。前段重合終了後、直ちに攪拌機の回転数を400 rpmに上げ、水340gを230°Cで圧入した（缶内の合計水量=2.6モル／有効S1モル）。水圧入後、255°Cまで1時間で昇温し、その温度で3時間保持した。次いで、急冷し（約240°Cまで温度降下）、直ちに245°Cに温度調整して4.0時間保持した。後段重合終了時点でのpDCBの反応率は、99%であった。後段重合終了後時点での重合反応系のpHは、9.9であった。

20

【0124】

後段重合終了後、反応混合物を室温付近まで冷却してから、内容物を100メッシュのスクリーンで粒状ポリマーを篩別した。次いで、粒状ポリマーを含水アセトン（水の含有率=3重量%）で3回洗浄した後、水洗を3回行い、さらに0.3%酢酸洗を行った。その後、さらに水洗を4回行い、洗浄した粒状ポリマーを得た。粒状ポリマーは、105°Cで13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、溶融粘度が360 Pa·sで、レジンpHが5.9で、窒素含有量が236 ppmであった。結果を表2に示す。

【0125】

[実施例5-2]

実施例5-1と全く同じ方法により、前段重合及び後段重合を行った。後段重合終了後、反応混合物を室温付近まで冷却してから、内容物を100メッシュのスクリーンで粒状ポリマーを篩別した。次いで、粒状ポリマーを含水アセトン（水の含有率=3重量%）で3回洗浄した後、水洗を5回行い、洗浄した粒状ポリマーを得た。粒状ポリマーは、105°Cで13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、溶融粘度が449 Pa·sで、レジンpHが9.9で、窒素含有量が250 ppmであった。結果を表2に示す。

30

【0126】

[実施例5-3]

実施例5-2で得られた粒状ポリマーを、試薬（無水）アセトンで2回洗浄した後、3%酢酸洗を行った。さらに、水洗を4回行い、洗浄ポリマーを得た。洗浄したポリマーを105°Cで13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、溶融粘度が372 Pa·s、レジンpH 5.8、窒素含有量210 ppmであった。結果を表2に示す。

40

【0127】

[比較例3-1]

20LのオートクレーブにNMP5700gを仕込み、窒素ガスで置換後、約1時間かけて、攪拌機の回転数を250 rpmで攪拌しながら、100°Cまで昇温した。100°C到達後、濃度74.7重量%のNaOH水溶液1170g、硫黄源水溶液1990g（NaSH=21.8モル及びNa₂S=0.50モルを含む）、酢酸ナトリウム549g、及びNMP1000gを加え、約2時間かけて、徐々に200°Cまで昇温し、水945g、NMP1590g、及び0.31モルの硫化水素を排出した。したがって、脱水工程後にオートクレーブ内に残留する混合物中の有効S量は、22.0モルとなり、ΣOHは、

50

22.6モルとなり、水分量は、25.6モルとなった。

【0128】

上記脱水工程の後、170℃まで冷却し、pDCB3253g(1.015モル／有効S1モル)、NMP2800g、水133g(缶内の合計水量=1.5モル／有効S1モル)、及びΣOH／有効Sが1.05となるように、濃度97重量%のNaOHを23g加えたところ、缶内温度は130℃となり、pHは13.2となった。引き続き、攪拌機の回転数250rpmで攪拌しながら、180℃まで30分間かけて昇温し、さらに、180℃から220℃までの間は、60分間かけて昇温した。その温度で60分間反応させた後、230℃まで30分間かけて昇温し、230℃で90分間反応を行い、前段重合を行った。

10

【0129】

前段重合終了後、直ちに攪拌機の回転数を400rpmに上げ、260℃まで1時間で昇温し、その温度で3時間反応させ後段重合を行った。後段重合終了後時点での重合反応系のpHは、10.5であった。

【0130】

後段重合終了後、反応混合物を室温付近まで冷却してから、内容物を100メッシュのスクリーンで粒状ポリマーを篩別した。次いで、粒状ポリマーを試薬(無水)アセトンで3回洗浄した後、水洗を3回行い、さらに0.3%酢酸洗を行った。その後、さらに水洗を4回行い、洗浄した粒状ポリマーを得た。粒状ポリマーは、105℃で13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、溶融粘度が104Pa·sで、レジンpHが6.0で、窒素含有量が1027ppmであった。結果を表2に示す。

20

【0131】

【比較例3-2】

比較例3-1と全く同じ方法により、前段重合及び後段重合を行った。後段重合終了後、反応混合物を室温付近まで冷却してから、内容物を100メッシュのスクリーンで粒状ポリマーを篩別した。次いで、粒状ポリマーを試薬(無水)アセトンで3回洗浄した後、水洗を5回行い、洗浄した粒状ポリマーを得た。粒状ポリマーは、105℃で13時間乾燥した。このようにして得られた粒状ポリマーは、溶融粘度が201Pa·sで、レジンpHが10.5で、窒素含有量が1008ppmであった。結果を表2に示す。

30

【0132】

【表2】

	N量 (ppm)	レジン pH	溶融粘度 (Pa·s)	MDL/MDH
実施例3-1	371	5.9	145	0.85
実施例3-2	365	9.9	171	
実施例4-1	470	5.7	151	0.86
実施例4-2	481	10.2	175	
実施例5-1	236	5.9	360	0.80
実施例5-2	250	9.9	449	
実施例5-3	210	5.8	372	0.83
実施例5-2	250	9.9	449	
比較例3-1	1027	6.0	104	0.52
比較例3-2	1008	10.5	201	

40

【0133】

表2の結果から明らかなように、本発明のPAS(実施例3～5)は、常法に従って合成したPAS(比較例3)に比べて、窒素含有量が顕著に低減されており、洗浄方法の差

50

に起因する洗浄液やレジン pH の違いに関わらず、安定した溶融粘度を有していることが分かる。

【産業上の利用可能性】

【0134】

本発明によれば、生産効率が高く、原料のロスなどによる経済性の悪化もなく、溶融加工時にガス発生の原因となる低沸点不純物の含有量が顕著に低減された P A S の製造方法が提供される。本発明の P A S は、窒素含有量が極めて小さく、かつ、洗浄液やレジン pH の違いによる溶融粘度の変動が少ないため、溶融加工性に優れている。

【0135】

本発明の P A S は、そのままあるいは酸化架橋させた後、単独で、もしくは所望により各種無機充填剤、繊維状充填剤、各種合成樹脂を配合して、種々の射出成形品やシート、フィルム、繊維、パイプ等の押出成形品に成形することができる。

10

フロントページの続き

(72)発明者 鈴木 幸一

福島県いわき市錦町落合16 吳羽化学工業株式会社錦総合研究所内

(72)発明者 佐藤 浩幸

福島県いわき市錦町落合16 吴羽化学工業株式会社錦総合研究所内

F ターム(参考) 4J030 BA03 BA48 BB14 BB29 BB31 BB52 BC00 BC01 BC02 BC08
BD22 BF01 CA01